0040-4039(93)E0290-Z

μ-[9.10-Anthracendiyl-bis-methoxy-carben]-bis(pentacarbonylwolfram) - ein zweikerniger Organyl(alkoxy)-carben-Komplex

Thomas Albrecht und Jürgen Sauer *

Institut für Organische Chemie der Universität Regensburg, D-93040 Regensburg, Germany

Heinrich Nöth

Institut für Anorganische Chemie der Universität München, D-80333 München, Germany

Abstract: Synthesis and X-ray analysis of carbene complex 3 are described.

Vinyl-methoxy-carben-Komplexe haben sich in den vergangenen Jahren als reaktive und selektive 2π -Komponenten bei inter- und intramolekularen (4+2)-Cycloadditionen des Diels-Alder-Typs erwiesen ^{1, 2)}. Wie die von uns durchgeführten kinetischen Messungen mit dem Carben-Komplex 1 zeigten, liegt seine Reaktivität nur etwa 30-70 mal unter der des Acrylsäureester-Aluminiumchlorid-Komplexes der Struktur 2^{-3} .

$$H_2C=C \xrightarrow{H} O CH_3 H_2C=C \xrightarrow{H} O CH_3$$
 $\underline{1} W(CO)_5 \underline{2} IOI \cdots X$
 $X = AICl_3, BF_3$

Es war daher von Interesse, zu überprüfen, ob die funktionelle Gruppe ${\rm CH_3OC}[=W({\rm CO})_5]$ 4π -Systeme zu elektronenarmen Dienen für Diels-Alder-Reaktionen mit inversem Elektronenbedarf $^{4)}$ umzuwandeln vermag. Unlängst berichteten Wulff und Mitarbeiter Befunde an entsprechend substituierten α -Pyronen, welche positive Resultate erhoffen lassen $^{5)}$. Um Komplikationen bei Verwendung unsymmetrischer Diene zu vermeiden, versuchten wir die Synthese eines symmetrischen zweikernigen, Methoxy-carben-Komplexes des Anthracens.

Der Halogen-Metall-Austausch von 9,10-Dibromanthracen mit n-Butyllithium gelingt in Ether bei 0 °C glatt ⁶⁾. Die Reaktion mit Wolframhexacarbonyl verläuft in THF heterogen, es gelingt die Isolierung eines gelben, wasserlöslichen, in THF unlöslichen Salzes, das sich in Methylenchlorid-Suspension mit Trifluormethansulfonsäureester in den zweikernigen Carben-Komplex <u>3</u> umwandeln läßt.

Das in Form feiner roter Nadeln anfallende Produkt gibt korrekte Werte bei der Elementaranalyse, zeigt das erwartete Muster des MD-Peaks bei 910 (C₂₈H₁₄O₁₂W₂) und ist einer Röntgenstrukturanalyse zugänglich ⁷⁾. Das Molekül <u>3</u> besitzt eine kristallographisch bedingte C_i-Symmetrie, weshalb die W(CO)₅-Gruppen <u>trans</u>-ständig angeordnet sind. Die Bindungslängen zeigen keine ungewöhnlichen Werte; auffallend ist jedoch, daß die WC-Bindungslängen zu den Carbonyl-Gruppen den relativ großen Bereich von 2,035(7) - 2,069(7)Å überstreichen. Der C6-O6-C14-Winkel ist stark aufgeweitet (121,1°), desgleichen der W1-C6-O6-Winkel, als Folge der sterischen Wechselwirkung der W(CO)₅- mit der Methoxy-Gruppe.

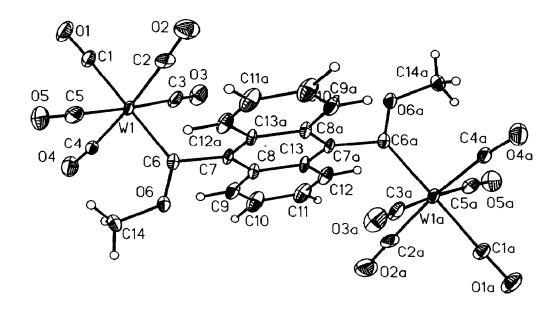


Abb. ORTEP-Plot des Methoxy-carben-Komplexes 3

 $^1\text{H-NMR-Untersuchungen}$ in CD_2Cl_2 und $\text{D}_8\text{-Toluol}$ zeigen, daß in Lösung im Gegensatz zum Kristall verschiedene Konformere bezüglich der $\text{COCH}_3\text{-Gruppen}$ vorliegen. Bei etwa 50 °C tritt Koaleszenz auf, bei 100 °C in $\text{D}_8\text{-Toluol}$ beobachtet man zwei scharfe $\text{CH}_3\text{O-Signale}$ bei $\delta=3.77$ und 3.94 etwa im Verhältnis 1:1. Ähnliche Phänomene wurden bereits von Fischer und Mitarbeiter $^{8)}$ an einkernigen Methoxy-carben-Komplexen beobachtet.

Versuche, 3 mit elektronenreichen Dienophilen umzusetzen, blieben vorerst noch erfolglos. Wir nehmen an, daß das 4π -System in 3 durch die beiden WC(OCH₃)(CO)₅-Gruppen sterisch stark abgeschirmt ist.

Danksagung: Der Volkswagenstiftung, dem Fonds der Chemischen Industrie und der BASF AG sei für großzügige finanzielle Unterstützung herzlich gedankt.

Literatur

- W.D. Wulff und T.S. Powers, J. Org. Chem. 1993, 58, 2381. W.D. Wulff, W.E. Banta, W.R. Kaesler, J. P. Lankford, R.A. Miller, C.K. Murray und C. Yang, J. Am. Chem. Soc. 1990, 112, 3642. Dort sind alle früheren Publikationen zitiert.
- K.H. Dötz in Organometallics in Organic Synthesis, Springer Verlag, Berlin 1987. K.H. Dötz, R. Noack und K. Harms, *Tetrahedron* 1990, 46, 1235. Dort sind alle früheren Publikationen zitiert.
- 3. H. Adam, T. Albrecht und J. Sauer, Tetrahedron Lett. vorstehend.
- R. Sustmann und J. Sauer, Angew. Chem. <u>1980</u>, 92, 773; Angew. Chem. Int. Ed. Engl. <u>1980</u>, 19, 779. J. Sauer und H. Wiest, Angew. Chem. <u>1962</u>, 74, 353; Angew. Chem. Int. Ed. Engl. <u>1962</u>, 1, 269.
- 5. S.L.B. Wang und W. D. Wulff, J. Am. Chem. Soc. 1990, 112, 4550.
- 6. Die Darstellung des Komplexes 3 nach folgender Vorschrift ist hinsichtlich der Ausbeuten noch nicht optimiert:

Zur Suspension von 4.00 g (11,9 mmol) 9,10-Dibromanthracen in 40 mℓ abs. Ether, wurden bei 0 °C unter Reinststickstoff innerhalb von 20 Minuten 14.9 mℓ einer 1.6 molaren n-Butyllithium-Lösung in Hexan zugetropft. Nach Zugabe der ersten Hälfte des metallorganischen Reagens entstand eine klare, gelbbraune Lösung, die bei weiterer n-BuLi-Zugabe in eine organgegelbe Suspension überging, welche noch 20 Minuten gerührt wurde.

Die so erhaltene Suspension wurde mit Stickstoff in eine Lösung von 8.38 g Wolframhexacarbonyl in 50 m ℓ THF gedrückt und anschließend 2 Stunden bei Raumtemp. gerührt. Die Reaktionsmischung blieb während der gesamten Zeit heterogen.

Man saugte den Niederschlag ab und trocknete im Ölpumpenvakuum bis zur Gewichtskonstanz (4.90 g). 3.00 g des gelben Salzes wurden in 10 m ℓ abs. CH $_2$ Cl $_2$ suspendiert und mit 1.11 g CF $_3$ SO $_3$ CH $_3$ tropfenweise versetzt, die Reaktionsmischung färbte sich rot. Nach Abziehen flüchtiger Anteile wurde der ziegelrote Rückstand in CH $_2$ Cl $_2$ an Kieselgel chromatographiert. Nach vorsichtigem Zusatz von Pentan zu der konzentrierten CH $_2$ Cl $_2$ -Lösung kristallisierte $\underline{3}$ in feinen, roten Nadeln: 2.64 g (2,90 mmol, 40%), Schmp. 200 °C (Zers.). C $_2$ 8H $_1$ 4O $_1$ 2W $_2$ (910.1). Ber.: C = 36.95, H = 1.54. Gef.: C = 36.89, H = 1.61. IR (KBr): 2040, 1975, 1910 cm $_1$ 1. UV (Dioxan) log ϵ_{375} = 4.093.

7. Röntgenstrukturanalyse von 3: Rotes Plättchen, Größe: 0.3 x 0.3 x 0.45 mm, $C_{28}H_{14}O_{12}W_2$, $M_r=910.1$, triklin, Raumgruppe P1 mit Z = 1, a = 7.202 (1), b = 8.058 (1), c = 12.419 (1) Å, $\alpha=77.29$ (1), ß = 86.67 (1), $\gamma=83.53$ (1)°, V = 698.2 (2) ų, d = 2.164 Mg/m³, $\mu=8.295$ mm¹. - Siemens P4-Diffraktometer, MoK $_{\alpha}$ -Strahlung, 2Q-Bereich: 3-50° in $_{\rm F}^{h}$, $_{\rm F}^{k}$, $_{\rm F}^{l}$, Meßgeschwindigkeit: 1.8 - 60°/min, 0.60° Reflexbreite, 4695 Reflexe, davon 2353 unabhängig (R $_{\rm int}=2.22\%$) und 2237 beobachtet (4 σ -Level); min./max. Transmission: 0.094/0.295. - Struktur mit Pattersonmethoden gelöst (SHELXTL PC Programme). Nichtwasserstoffatome mit anisotropen, H-Atome als riding model mit fixierten U in die Verfeinerung einbezogen. R = 3.06 %, R $_{\rm W}=3.88$ %. UVOF 1.59.

Ausgewählte Bindungslängen (in Å):

W1-C1 2.041 (8), W1-C2 2.0637, W1-C3 2.069 (7), W1-C4 2.035 (7), W1-C5 2.043 (7), W1-C6 2.164 (6), C6-O6 1.311 (8), C6-C7 1.501 (7).

Ausgewählte Bindungswinkel (in °):

C6-W1-C1 178.4 (3), C2-W1-C4 172.4 (3), C3-W1-C5 176.6 (3), C7-C6-W1 121.1 (4), C7-C6-O6 106.0 (5), W1-C6-O6 132.9 (4), C6-O6-C14 121.1 (5).

Die Daten zur Kristallstrukturbestimmung sind beim Fachinformationszentrum Energie, Physik, Mathematik, 76344 Eggenstein-Leopoldshafen 2, unter der Nr. CSD-57784 hinterlegt.

8. E.O. Fischer, C.G. Kreiter und R.D. Fischer, J. Organomet. Chem. 1971, 28, 237.

(Received in Germany 20 October 1993; accepted 22 November 1993)